

	<p align="center"><b>Pruebas de acceso a enseñanzas universitarias oficiales de grado Mayores de 25 y 45 años Castilla y León</b></p>	<p align="center"><b>QUÍMICA</b></p>	<p align="center"><b>Criterios de corrección</b></p> <div style="border: 1px solid black; padding: 5px; width: fit-content; margin: auto;"> <p align="center">Tablón de anuncios</p> </div>
---	---	--------------------------------------	---

### CRITERIOS DE CORRECCIÓN ESPECÍFICOS

La formulación incorrecta de los compuestos químicos se penalizará hasta con un 50 % en el apartado correspondiente. La resolución de problemas numéricos sin razonamiento supondrá una disminución de hasta el 25 % en la calificación obtenida en el apartado correspondiente. Asimismo, la resolución correcta y razonada de un problema con una solución numérica incorrecta, pero no absurda, se penalizará hasta con un 10 % en el apartado correspondiente. En el caso de que dos apartados de un mismo problema estén relacionados entre sí, un error en alguno de ellos no supondrá la anulación del otro, siempre que los resultados obtenidos no sean absurdos.

La no argumentación en las cuestiones de tipo teórico invalidará el correspondiente apartado.

#### BLOQUE A

##### Pregunta 1

- |  |                         |
|--|-------------------------|
| a. Configuración electrónica completa y ordenada | <b>Hasta 1,2 puntos</b> |
| b. Respuesta correcta                            | <b>Hasta 0,5 puntos</b> |
| c. Respuesta correcta y razonada                 | <b>Hasta 0,3 puntos</b> |

##### Pregunta 2

- |  |                         |
|--|-------------------------|
| a. Respuesta correcta  | <b>Hasta 0,6 puntos</b> |
| b. Respuesta correcta  | <b>Hasta 0,8 puntos</b> |
| c. Reacción de combustión y cálculo correcto de la energía libre | <b>Hasta 0,6 puntos</b> |

##### Pregunta 3

- |   |                         |
|---|-------------------------|
| a. Cálculo correcto de los porcentajes de ionización          | <b>Hasta 1,4 puntos</b> |
| b. Justificación de la variación del porcentaje de ionización | <b>Hasta 0,6 puntos</b> |

##### Pregunta 4

- |  |                         |
|--|-------------------------|
| a. Reacción del proceso electrolítico        | <b>Hasta 0,8 puntos</b> |
| b. Cálculo correcto de la masa de oxígeno    | <b>Hasta 0,6 puntos</b> |
| c. Cálculo correcto del volumen de hidrógeno | <b>Hasta 0,6 puntos</b> |

##### Pregunta 5

- |   |                         |
|---|-------------------------|
| a. Fórmula y nombre correcto de cada compuesto (0,35 puntos cada uno) | <b>Hasta 0,7 puntos</b> |
| b. Fórmula y nombre correcto de cada compuesto (0,35 puntos cada uno) | <b>Hasta 0,7 puntos</b> |
| c. Fórmula y nombre correcto de cada compuesto (0,3 puntos cada uno)  | <b>Hasta 0,6 puntos</b> |

#### BLOQUE B

##### Pregunta 1

- |   |                         |
|---|-------------------------|
| Respuesta correcta y razonada (hasta 0,5 puntos por cada una) | <b>Hasta 2,0 puntos</b> |
|---|-------------------------|

##### Pregunta 2

- |  |                         |
|--|-------------------------|
| a. Enunciado de los principios (hasta 0,5 puntos por cada principio) | <b>Hasta 1,0 puntos</b> |
| b. Distribución electrónica (hasta 0,5 puntos por cada especie)      | <b>Hasta 1,0 puntos</b> |

##### Pregunta 3

- |  |                         |
|--|-------------------------|
| a. Cálculo de la masa de NaOH                  | <b>Hasta 0,6 puntos</b> |
| b. Cálculo de la masa de hipoclorito de calcio | <b>Hasta 0,4 puntos</b> |
| c. Cálculo del volumen de cloro                | <b>Hasta 1,0 puntos</b> |

##### Pregunta 4

- |   |                         |
|---|-------------------------|
| a. Cálculo del pH y el grado de disociación | <b>Hasta 1,5 puntos</b> |
| b. Cálculo del volumen de hidróxido sódico  | <b>Hasta 0,5 puntos</b> |

##### Pregunta 5

- |  |                         |
|--|-------------------------|
| a. Cálculo de la cantidad de CaF <sub>2</sub>      | <b>Hasta 1,0 puntos</b> |
| b. Cálculo de la concentración de Ca <sup>2+</sup> | <b>Hasta 1,0 puntos</b> |